

DIALOG(R)File 351:Derwent WPI
(c) 2005 Thomson Derwent. All rts. reserv.

013905673

WPI Acc No: 2001-389886/200141

XRAM Acc No: C01-118804

XRPX Acc No: N01-286826

Zirconium alloy highly resistant to corrosion and hydridation by water and steam, used in nuclear engineering, includes sulfur present in dissolved state and as zirconium sulfide precipitates that are uniformly distributed in alloy matrix

Patent Assignee: CEZUS CIE EURO ZIRCONIUM (CEZU-N); CEZUS CIE EURO ZIRCONIUM SA (CEZU-N)

Inventor: CHARQUET D

Number of Countries: 033 Number of Patents: 011

Patent Family:

Patent No	Kind	Date	Applicat No	Kind	Date	Week
WO 200138592	A1	20010531	WO 2000FR3234	A	20001121	200141 B
AU 200125220	A	20010604	AU 200125220	A	20001121	200153
FR 2801323	A1	20010525	FR 9914739	A	19991123	200155
BR 200015772	A	20020806	BR 200015772	A	20001121	200260
			WO 2000FR3234	A	20001121	
EP 1232291	A1	20020821	EP 2000988865	A	20001121	200262
			WO 2000FR3234	A	20001121	
KR 2002062742	A	20020729	KR 2002706598	A	20020523	200308
EP 1232291	B1	20031001	EP 2000988865	A	20001121	200365
			WO 2000FR3234	A	20001121	
DE 60005705	E	20031106	DE 5705	A	20001121	200381
			EP 2000988865	A	20001121	
			WO 2000FR3234	A	20001121	
TW 548333	A	20030821	TW 2000124775	A	20001122	200409
ES 2208460	T3	20040616	EP 2000988865	A	20001121	200442
US 6884304	B1	20050426	WO 2000FR3234	A	20001121	200529
			US 2002130901	A	20020812	

Priority Applications (No Type Date): FR 9914739 A 19991123

Patent Details:

Patent No Kind Lan Pg Main IPC Filing Notes

WO 200138592 A1 F 28 C22C-016/00

Designated States (National): AU BR CA IN KR US

Designated States (Regional): AT BE CH CY DE DK ES FI FR GB GR IE IT LU MC NL PT SE TR

AU 200125220 A C22C-016/00 Based on patent WO 200138592

FR 2801323 A1 C22C-016/00

BR 200015772 A C22C-016/00 Based on patent WO 200138592

EP 1232291 A1 F C22C-016/00 Based on patent WO 200138592

Designated States (Regional): AL AT BE CH CY DE DK ES FI FR GB GR IE IT LI LT LU LV MC MK NL PT RO SE SI TR

KR 2002062742 A C22C-016/00

EP 1232291 B1 F C22C-016/00 Based on patent WO 200138592

Designated States (Regional): AT BE CH CY DE DK ES FI FR GB GR IE IT LI LU MC NL PT SE TR

DE 60005705 E C22C-016/00 Based on patent EP 1232291

Based on patent WO 200138592

TW 548333 A C22C-016/00

ES 2208460 T3 C22C-016/00 Based on patent EP 1232291

THIS PAGE BLANK (USPTO)

Abstract (Basic): WO 200138592 A1

NOVELTY - Alloy highly resistant to corrosion and hydridation by water and steam contains at least 95 wt.% Zr, 0.01-0.1 wt. % S, optionally at least one of Sn, Fe, Cr, Hf, Nb, Ni, V and O, and unavoidable impurities. Sulfur is present in the dissolved state and as precipitates uniformly distributed in the alloy matrix and comprising at least 90 volume % zirconium sulfide (ZrS_2) precipitates of size less than 5 microns.

DETAILED DESCRIPTION - Preferred Features: The alloy may also optionally contain at least one of C, Si, P, Bi and W.

A preferred alloy contains (in wt. %) 1.2-1.7 Sn, 0.18-1.24 Fe, 0.07-0.13 Cr, 0.08-0.2 O, at least 95 Zr, and inevitable impurities, and includes a zinc sulfide compound of formula Zr_2S_3 .

INDEPENDENT CLAIMS are given for:

(a) a method of thermomechanical transformation of a product made from the above alloy containing 0.01-0.05 wt. % S in which annealing is carried out to dissolve S in the beta phase of the alloy at a temperature above the sulfur solubility limit, followed by quenching the product from the beta phase S dissolution temperature;

(b) a method of thermomechanical transformation of a product obtained by casting and made from the above alloy containing 0.05-0.1 wt. % S to the alpha + beta phase at 800-950 degrees C, in order to avoid coalescence of sulfides existing in the crude state of solidification of the cast product; and

(c) use of the alloy for fabrication of fuel rod cladding, duplex cladding, liner and guide tube for a nuclear fuel assembly, and elements from plates or sheets for BWR or PWR reactors.

USE - For fabrication of fuel rod cladding, duplex cladding, liner and guide tube for a nuclear fuel assembly, and elements from plates or sheets for BWR or PWR reactors (all claimed).

ADVANTAGE - Corrosion resistance and hydridation resistance are improved.

pp; 28 DwgNo 0/5

Title Terms: ZIRCONIUM; ALLOY; HIGH; RESISTANCE; CORROSION; WATER; STEAM; NUCLEAR; ENGINEERING; SULPHUR; PRESENT; DISSOLVE; STATE; ZIRCONIUM; SULPHIDE; PRECIPITATION; UNIFORM; DISTRIBUTE; ALLOY; MATRIX

Derwent Class: K05; M26; M29; X14

International Patent Class (Main): C22C-016/00

International Patent Class (Additional): C22C-001/10; C22F-001/18; G21C-003/07

File Segment: CPI; EPI

Manual Codes (CPI/A-N): K05-B; M26-B06; M26-B06S; M29-C01

Manual Codes (EPI/S-X): X14-B04A

?

THIS PAGE BLANK (USPTO)

①⑨ RÉPUBLIQUE FRANÇAISE
INSTITUT NATIONAL
DE LA PROPRIÉTÉ INDUSTRIELLE
PARIS

①⑪ N° de publication :

2 801 323

(à n'utiliser que pour les
commandes de reproduction)

②① N° d'enregistrement national :

99 14739

⑤① Int Cl⁷ : C 22 C 16/00, C 22 C 1/10 // G 21 C 3/07

⑫

DEMANDE DE BREVET D'INVENTION

A1

②② Date de dépôt : 23.11.99.

③⑦ Priorité :

⑦① Demandeur(s) : CEZUS COMPAGNIE EURO-
PEENNE DU ZIRCONIUM Société anonyme — FR.

④③ Date de mise à la disposition du public de la
demande : 25.05.01 Bulletin 01/21.

⑤⑥ Liste des documents cités dans le rapport de
recherche préliminaire : *Se reporter à la fin du
présent fascicule*

⑥⑦ Références à d'autres documents nationaux
apparentés :

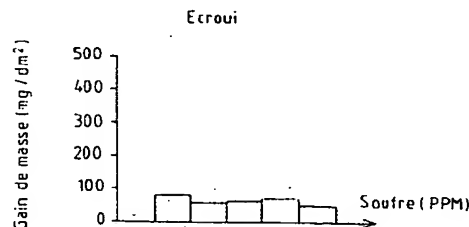
⑦② Inventeur(s) : CHARQUET DANIEL.

⑦③ Titulaire(s) :

⑦④ Mandataire(s) : CABINET LAVOIX.

⑤④ ALLIAGE A BASE DE ZIRCONIUM A FORTE RESISTANCE A LA CORROSION ET A L'HYDRURATION PAR
L'EAU ET LA VAPEUR D'EAU ET PROCÉDE DE TRANSFORMATION THERMOMECHANIQUE DE L'ALLIAGE.

⑤⑦ L'alliage renferme en poids au moins 95 % de zirco-
nium et de 0,01 à 0,1 % de soufre ainsi qu'éventuellement
l'un au moins du groupe constitué par les éléments étain,
fer, chrome, hafnium, niobium, nickel, oxygène, vanadium,
le reste de l'alliage étant constitué par des impuretés inévi-
tables. Le soufre est présent dans l'alliage à l'état dissous,
ce qui améliore la tenue au fluage et sous forme de fins pré-
cipités répartis uniformément, ce qui améliore la tenue à la
corrosion et à l'hydruration. L'alliage peut être traité thermi-
quement par recuit de mise en solution en phase β suivi
d'une trempe ou par un maintien à une température infé-
rieure à 950°C pour réaliser une transformation en phase α
ou $\alpha + \beta$.



FR 2 801 323 - A1



L'invention concerne un alliage à base de zirconium à forte résistance à la corrosion et à l'hydruration par l'eau et la vapeur d'eau et l'utilisation de cet alliage pour la fabrication d'éléments utilisés dans un réacteur nucléaire.

5 Les alliages de zirconium sont des matériaux connus pour réaliser des éléments subissant, en service, les conditions régnant à l'intérieur du cœur d'un réacteur nucléaire. En particulier, de tels éléments en alliage de zirconium sont utilisés dans les réacteurs nucléaires refroidis par de l'eau légère tels que les réacteurs à eau pressurisée (REP) et les réacteurs à eau
10 bouillante (REB). Les alliages de zirconium sont également utilisés dans des réacteurs refroidis par de l'eau lourde tels que les réacteurs de type CANDU et VVER. Les alliages de zirconium sont utilisés en particulier sous forme de tubes pour constituer des tubes-guides pour assemblage de combustible, des gaines de crayons de combustible qui sont remplies de pastilles de ma-
15 tériel combustible ou encore des gaines de grappes absorbantes. On utilise également le zirconium non allié pour réaliser des chemises de revêtement interne des gaines de crayons, appelé "liners". Les alliages de zirconium sont également utilisés pour la fabrication des tubes duplex comportant deux enveloppes tubulaires colaminées. Ces alliages sont également utilisés sous
20 la forme de produits plats tels que des tôles ou des feuillards pour constituer des éléments de structure des assemblages de combustible pour réacteur nucléaire.

En service, tous ces éléments viennent en contact avec de l'eau à très haute pression et à haute température qui peut contenir des additifs tels que par exemple des composés de lithium et/ou avec de la vapeur d'eau.

25 Il est donc nécessaire que les matériaux utilisés pour réaliser ces éléments présentent une très bonne résistance à la corrosion par l'eau et la vapeur à haute température. Il est également nécessaire que de tels alliages présentent de très bonnes caractéristiques mécaniques à haute température et en particulier une très bonne tenue au fluage.

30 On a mentionné dans le FR-96-04739 correspondant au EP-0802.264 de la société CEZUS, différentes nuances d'alliage de zirconium telles que le Zircaloy 2, le Zircaloy 4, les alliages zirconium-niobium ou d'autres allia-

ges qui ont été utilisés pour la réalisation d'éléments d'assemblages de combustible, en particulier pour des réacteurs refroidis à l'eau légère.

5 En plus de ces alliages de zirconium, on utilise également le zirconium non allié ou faiblement allié pour la fabrication de tubes-gaines qui sont utilisés dans les réacteurs à eau légère, comme chemisage interne d'éléments de combustible pour limiter la corrosion sous contrainte et augmenter la résistance à la corrosion et à l'hydruration par l'eau et la vapeur d'eau.

10 Tous ces matériaux, qu'il s'agisse de zirconium non allié ou d'alliages de zirconium pouvant renfermer des éléments d'addition tels que le fer, le chrome, le niobium, l'étain, le nickel, l'oxygène, le vanadium ou d'autres éléments, ont une teneur en zirconium au moins égale à 95 % en poids. Tous ces matériaux seront désignés dans la présente demande de brevet comme "alliages à base de zirconium".

15 Dans la demande de brevet de la société CEZUS mentionnée ci-dessus, on préconise des additions de soufre aux alliages de zirconium, dans une proportion pondérale comprise entre 8 et 100 ppm. De telles teneurs en soufre des alliages de zirconium, qui sont supérieures, de manière significative, aux teneurs résiduelles permettent en particulier d'améliorer sensiblement la tenue au fluage des alliages, dans des conditions de température telles que celles rencontrées dans un réacteur nucléaire refroidi par de l'eau sous pression ou par de l'eau bouillante.

20 On a montré que des teneurs très faibles en soufre, de l'ordre de quelques ppm permettent d'augmenter considérablement la tenue au fluage des alliages de zirconium, par exemple à une température de 400°C. On a d'autre part observé que cet effet bénéfique du soufre sur la tenue au fluage des alliages de zirconium parvenait très rapidement à un palier de saturation pour des teneurs en soufre relativement faibles et toujours inférieures à 100 ppm.

25 Dans le cas de la demande de brevet rappelée ci-dessus de la société CEZUS, on avait montré que des alliages de zirconium pouvant renfermer jusqu'à 100 ppm de soufre présentaient non seulement une tenue au fluage nettement améliorée mais encore une tenue à la corrosion dans l'eau

et la vapeur d'eau à haute température acceptable ou éventuellement supérieure à la tenue à la corrosion d'alliages sans soufre.

5 Toutefois, cet effet bénéfique du soufre sur la tenue à la corrosion n'était observé que dans certains alliages de zirconium et pour des teneurs en soufre toujours inférieures à 100 ppm.

10 De nouvelles recherches ont montré que, de manière surprenante, les teneurs en soufre supérieures à 100 ppm peuvent permettre d'augmenter considérablement la tenue à la corrosion et à l'hydruration des alliages de zirconium dans l'eau et la vapeur d'eau, tout en préservant des propriétés d'aptitude au laminage satisfaisantes.

15 Dans le cas de la demande de brevet antérieure, les traitements thermiques auxquels étaient soumis les alliages, ces traitements étant définis par le paramètre $\Sigma A = t \cdot \exp(-40000/T)$ où t est le temps de traitement en heures et T la température de traitement en degré Kelvin, avaient été choisis pour obtenir un compromis acceptable entre la tenue à la corrosion nodulaire et la tenue à la corrosion uniforme des alliages. Ce choix du cycle de traitement thermique ne permet généralement pas d'optimiser l'effet du soufre dans les alliages et de montrer que l'influence du soufre peut être bénéfique pour des teneurs supérieures à 100 ppm.

20 Le but de l'invention est donc de proposer un alliage à base de zirconium à forte résistance à la corrosion par l'eau et la vapeur d'eau et à l'hydruration qui présente également de bonnes propriétés d'aptitude au laminage, en particulier à haute température.

25 Dans ce but, l'alliage suivant l'invention renferme, en poids, au moins 95 % de zirconium et de 0,01 à 0,1 % de soufre.

Un premier type d'alliage suivant l'invention renferme en poids de 0,01 à 0,05 % de soufre.

Un second type d'alliage suivant l'invention renferme en poids de 0,05 à 0,1 % de soufre.

30 De préférence, le soufre est présent dans l'alliage à la fois à l'état dissous et sous forme de fins précipités répartis uniformément dans la matrice de l'alliage.

De préférence, les fins précipités répartis uniformément sont constitués principalement par un sulfure de zirconium tel que Zr_9S_2 , les précipités ayant une taille inférieure à 5 μm .

L'invention concerne également :

- 5 - un alliage à base de zirconium à forte résistance à la corrosion et à l'hydruration par l'eau et la vapeur d'eau renfermant en poids au moins 95 % de zirconium ainsi qu'éventuellement l'un au moins des éléments d'addition du groupe étain, fer, chrome, hafnium, niobium, nickel, vanadium, oxygène, caractérisé par le fait qu'il renferme de 0,01 à 0,1 % de soufre, le reste de
- 10 l'alliage étant constitué par des impuretés inévitables ;
 - un alliage à base de zirconium selon le paragraphe précédent renfermant, en plus de l'un au moins des éléments d'addition du groupe étain, fer, chrome, hafnium, niobium, nickel, vanadium, oxygène, éventuellement l'un au moins des éléments d'addition du groupe carbone, silicium, phosphore, bismuth, tungstène ;
 - 15 - un procédé de transformation thermomécanique d'un produit en alliage suivant l'invention obtenu par coulée, caractérisé par le fait qu'on réalise sur le produit renfermant de 0,01 à 0,05 % de soufre, au cours de la transformation thermomécanique, un recuit de mise en solution du soufre
 - 20 dans la phase β de l'alliage, à une température supérieure à la température de solubilisation du soufre et qu'on trempe le produit après recuit, depuis la température de mise en solution en phase β ; et
 - 25 - un procédé de transformation d'un produit en alliage suivant l'invention obtenu par coulée caractérisé par le fait qu'on réalise sur le produit coulé renfermant de 0,05 à 0,1 % de soufre une opération de transformation en phase α ou $\alpha + \beta$ à une température comprise entre 800 et 950°C pour éviter la coalescence des sulfures existant à l'état brut de solidification du produit coulé.

30 Afin de bien faire comprendre l'invention, on va décrire, à titre d'exemples, des alliages de zirconium suivant l'invention constitués de zirconium et de soufre et éventuellement d'autres éléments d'addition et des

essais de corrosion dans la vapeur et dans l'eau d'échantillons de ces alliages.

Les figures 1, 2, 3, 4 et 5 sont des histogrammes donnant les gains de masse d'échantillons du type Zircaloy 4 ayant différentes teneurs en soufre, au cours d'essais de corrosion dans la vapeur ou l'eau à haute température.

Pour montrer l'effet intrinsèque du soufre sur la tenue à la corrosion et à l'hydruration des alliages de zirconium, dans un premier temps, on a réalisé une série d'essais de corrosion dans la vapeur d'eau à haute température, sur des échantillons de zirconium non allié renfermant différentes teneurs en soufre. Ces différents essais constituent l'exemple 1 qui sera décrit ci-après.

De plus, de manière à déterminer l'effet de teneurs en soufre pouvant aller jusqu'à 400 ppm environ (0,04%), sur un alliage classique de zirconium (Zircaloy 4), on a effectué sur différents échantillons d'alliage ayant une composition du type Zircaloy 4 et des teneurs en soufre variables des essais de corrosion dans la vapeur d'eau et dans l'eau à haute température. Ces essais sont regroupés dans l'exemple 2 décrit ci-après.

Enfin, on a étudié les conditions de mise en solution du soufre et de formation de précipités dans différents alliages de zirconium, pour mettre au point des gammes de fabrication d'alliages de zirconium renfermant de fortes quantités de soufre sous forme de fins précipités uniformément répartis.

Exemple 1

On a élaboré des échantillons de zirconium non allié renfermant des quantités variables de soufre, dans un intervalle allant de 6 à 1000 ppm. Le soufre a été ajouté sous forme de sulfure de zirconium. Des essais de corrosion ont été effectués dans de la vapeur d'eau à 400°C sous 105 bars, pendant des durées de 1 jour, 8 jours, 28 jours et 54 jours.

Dans le tableau 1 donné ci-dessous, on a porté dans la première colonne, la teneur en soufre des échantillons de zirconium utilisés pour les essais (en ppm).

TABLEAU 1

		400°C VAPEUR			
		105 bars			
	S ppm	1 jour	8 jours	28 jours	54 jours
	6	413			
	12	289			
Zirconium Non Allié	16	338			
	26	303			
	63	120			
	71	92			
	92	65			
	165	15	22	30	
	218	13	21	28	
	361	13	21	28	
	849		24		28
Zy4	< 5	14	22	31	34

Dans les quatre colonnes suivantes, on a donné les gains de masse des échantillons, en mg/dm^2 , à l'issue d'un maintien de l'échantillon dans la vapeur à 400°C d'une durée (en jours) indiquée en haut de la colonne.

5 La dernière ligne du tableau 1 est relative à un échantillon comparatif en Zircaloy 4, c'est-à-dire un alliage de zirconium renfermant principalement de l'étain, du fer et du chrome et dont la teneur en soufre est inférieure à 5 ppm.

10 Comme il apparaît sur le tableau, le soufre, au moins dans des proportions supérieures à 63 ppm et jusqu'à une proportion aussi élevée que 849 ppm présente un effet bénéfique très important sur la tenue à la corrosion dans de la vapeur à 400°C. En particulier, au-dessus de 165 ppm, le soufre peut conduire à des tenues à la corrosion du zirconium non allié qui sont sensiblement égales ou supérieures à la tenue à la corrosion du Zircaloy 4, pour des durées d'exposition à la vapeur d'eau à 400°C de 1, 8, et 54 jours.

15 Les échantillons de zirconium contenant du soufre ont subi un recuit à une température de stabilité de la phase $\alpha + \beta$. Par exemple, l'échantillon à

849 ppm de soufre porté dans le tableau 1 a été laminé et recuit à une température de $850^{\circ}\text{C} \pm 20^{\circ}\text{C}$ qui est la limite du domaine $\alpha + \beta$. Le maintien en température lors du recuit permet, dans le cas des échantillons comportant de fortes teneurs en soufre (supérieures à 100 ppm), d'éviter la coalescence des sulfures, de sorte que les précipités soient uniformément distribués.

Du fait que la solubilité du soufre dans la phase α du zirconium est faible (de l'ordre de 10 à 30 ppm), les échantillons contenant des proportions de soufre supérieures à la limite de solubilité renferment des sulfures précipités dont les essais mentionnés au tableau 1 ont montré qu'ils étaient favorables pour la tenue à la corrosion de l'alliage.

Les expériences relatives au zirconium non allié renfermant du soufre ont donc montré que de fins précipités de sulfure, principalement Zr_9S_2 , pour des teneurs élevées en soufre, ont un effet tout à fait favorable sur la tenue à la corrosion dans la vapeur d'eau à 400°C .

Exemple 2

Dans le cas d'alliages de zirconium utilisés de manière habituelle pour la réalisation d'éléments en contact avec de l'eau ou de la vapeur d'eau à haute température tels que le Zircaloy 4 ou le Zircaloy 2 qui sont des alliages renfermant en particulier du fer et du chrome, on sait que la précipitation de composés intermétalliques tels que $\text{Zr}(\text{CrFe})_2$ a une influence bénéfique sur la tenue à la corrosion.

Cependant, dans le cas des composés intermétalliques des alliages connus, qui peuvent renfermer par exemple du fer, du chrome, du nickel ou du niobium, du vanadium ou de l'oxygène, on sait que les composés intermétalliques ont une influence plus ou moins favorable suivant la taille des précipités formés dans l'alliage.

Dans le cas où l'on recherche une tenue à la corrosion uniforme et à la corrosion dans l'eau à haute pression et à haute température (milieu du PWR), on recherche des alliages renfermant des précipités de composés intermétalliques présentant de préférence une taille importante.

Au contraire, dans le cas où l'on recherche une tenue à la corrosion nodulaire et une tenue à la corrosion dans de l'eau à l'ébullition (milieu du

BWR), il est préférable d'obtenir dans l'alliage des précipités de composés intermétalliques de petite taille.

Les recherches effectuées sur le zirconium non allié renfermant du soufre ont montré qu'il n'est pas possible de transposer ces résultats au cas des sulfures précipités dans les alliages de zirconium en général.

Dans le cas des précipités de sulfure, la tenue à la corrosion et à l'hydruration demande une distribution uniforme des précipités.

On a effectué divers essais sur des échantillons en un alliage de zirconium du type Zircaloy 4 renfermant différentes teneurs en soufre, ces teneurs étant comprise entre la teneur résiduelle (< 5 ppm) et à peu près 400 ppm.

Pour effectuer les essais, on a élaboré différents échantillons dont les compositions sont indiquées au tableau 2.

TABLEAU 2

Alliages base Zy4 à teneur en soufre variable

Eléments	Alliage 1	Alliage 2	Alliage 3	Alliage 4	Alliage 5
S (ppm)	< 5	90	210	270	380
Sn (%)	1,44	1,44	1,43	1,44	1,44
Fe (%)	0,23	0,23	0,22	0,23	0,23
Cr (%)	0,11	0,11	0,11	0,11	0,11
C (ppm)	156	152	151	153	154
O (%)	0,14	0,14	0,14	0,14	0,14
Si (ppm)	96	95	91	91	95

Les alliages de type Zircaloy 4 renferment comme éléments d'addition de 1,2 à 1,7 % en poids d'étain, de 0,18 à 0,24 % en poids de fer et 0,07 à 0,13 % de chrome ainsi que de 0,08 à 0,2 % d'oxygène, le reste de l'alliage étant constitué essentiellement par du zirconium, à l'exception des impuretés inévitables.

Les cinq coulées d'alliage type Zircaloy 4 utilisées pour les essais comportent des teneurs en soufre qui s'échelonnent approximativement entre une teneur résiduelle inférieure à 5 ppm et 380 ppm.

La gamme de fabrication des échantillons utilisés pour les essais est la suivante :

- fusion de la charge dans un four à lévitation,
- coulée d'un lingot,
- forgeage à chaud (800°C pendant 1 heure) du lingot pour passer de l'épaisseur de départ d'environ 45 mm à une ébauche d'épaisseur d'environ 22 mm,

- recuit de mise en solution en phase β (1030°C pendant une heure) sur l'ébauche de 22 mm d'épaisseur,
- refroidissement dans l'eau froide de l'ébauche après recuit de mise en solution,
- laminage à chaud à 750° de l'ébauche jusqu'à une épaisseur de 4,6 mm,
- traitement au four de 15 minutes à 750°C,
- laminage à froid de plaquettes jusqu'à environ 2,2 mm d'épaisseur pour obtenir une première série d'échantillons qui seront soumis aux essais de corrosion,

- recuit sous vide (700°C pendant deux heures) d'une partie des échantillons pour réaliser une seconde série d'essais de corrosion.

On a noté que pour les teneurs les plus chargées en soufre, l'aptitude au laminage est excellente. Les examens micrographiques effectués ont montré que le métal n'avait subi aucune décohésion.

Les échantillons de la première série d'échantillons qui sont obtenus directement par laminage à froid sont désignés comme échantillons écrouis et les échantillons de la deuxième série d'échantillons soumis au recuit sous vide seront désignés comme échantillons recristallisés.

Pendant le traitement au four à 750°C, après le laminage à chaud, les échantillons ont un temps total de présence dans le four de l'ordre de 1 heure 30, de sorte que le paramètre définissant le temps total de maintien en température des échantillons est :

$$\Sigma A = 1,57 \times 10^{-17} h.$$

Pour les échantillons recristallisés, c'est-à-dire soumis au recuit sous vide, le paramètre représentatif du temps de maintien en température est :

$$\Sigma A = 1,85 \times 10^{-17} h.$$

Sur le tableau 3, on a porté les résultats d'essais de corrosion sur cinq échantillons à l'état écroui et sur cinq échantillons à l'état recristallisé correspondant aux nuances du tableau 2.

TABLEAU 3

N° de l'alliage	Teneur en soufre	Corrosion à 500°C pendant 24 heures		Corrosion à 400°C (mg/dm ²) 294 jours	Corrosion à 360°C Li 70 ppm 364 jours	
		Gain de masse O ₂ (mg/dm ²)	Pick-up H ₂ (%)		Gain de masse (mg/dm ²)	Pick-up H ₂ (%)
Tôle de 2.2 mm écrouie						
1	< 5	76.84	32.91	372.5	276.3	11
2	94	54.93	27.83	275.3	213.5	11
3	212	59.12	21.31	397.3	212.7	12
4	271	67.18	10.00	313.1	209.6	7
5	381	51.60	22.94	248.0	192.4	7
Tôle de 2.2 mm recuite (700°C - 2 h)						
1	< 5	496.47			262.3	12
2	94	173.46			234.4	11
3	212	386.89			190.5	11
4	271	353.02			188.2	8
5	381	69.64			176.2	6

5 Les échantillons sont prélevés dans tous les cas dans une tôle de 2,2 mm d'épaisseur obtenue par laminage à froid, selon la gamme de fabrication décrite ci-dessus.

10 On a effectué sur les deux séries de cinq échantillons renfermant des teneurs en soufre croissantes des essais de corrosion à 500°C dans la vapeur pendant 24 heures, des essais de corrosion à 400°C dans la vapeur pendant une durée de 294 jours et des essais de corrosion à 360°C dans l'eau sous pression renfermant 70 ppm de lithium, pendant une durée de 364 jours.

15 Dans la première colonne du tableau 3, on a porté les numéros d'échantillons, (à l'état écroui et à l'état recristallisé).

Dans la seconde colonne du tableau, on a porté les teneurs en soufre des différents échantillons en ppm.

Dans les colonnes 3 et 4 du tableau 3, on a porté le gain de masse, en oxygène des échantillons dans la vapeur à 500°C et la prise d'hydrogène désignée par "pick-up hydrogène".

5 Dans la colonne 5 du tableau 3, on a porté les gains de masse des échantillons, lors d'essais de corrosion dans la vapeur à 400°C pendant 294 jours.

10 Dans les colonnes 6 et 7 du tableau 3, on a porté les gains de masse et la prise hydrogène des échantillons soumis à des essais de corrosion dans l'eau sous pression à 360°C renfermant 70 ppm de lithium, pendant 364 jours.

Les gains de masse des échantillons sont exprimés en mg/dm^2 .

De plus, sur les figures 1, 2, 3,4 et 5, on a représenté sous la forme d'histogrammes les gains de masse des échantillons à l'état écroui et à l'état recuit, lors de certains essais de corrosion dans la vapeur et dans l'eau.

15 Sur les figures 1 et 2, on a représenté les gains de masse des échantillons respectivement à l'état écroui et à l'état recristallisé, lors d'essais dans la vapeur à 500°C pendant 24 heures.

Sur la figure 3, on a représenté les gains de masse des échantillons à l'état écroui lors d'essais dans la vapeur à 400°C pendant 294 jours.

20 Sur les figures 4 et 5, on a représenté les gains de masse des échantillons respectivement à l'état écroui et à l'état recristallisé lors d'essais de corrosion dans l'eau renfermant 70 ppm de lithium à 360°, pendant 364 jours.

25 De manière générale, les résultats portés au tableau 3 et sur les figures 1, 2, 3,4 et 5 montrent que le soufre, dans des proportions importantes, supérieures à 100 ppm, et jusqu'à 400 ppm, a une influence bénéfique sur la tenue à la corrosion et à l'hydruration d'échantillons en alliage de zirconium du type Zircaloy 4.

30 De manière générale, les échantillons à l'état recristallisé résistent mieux que les échantillons à l'état écroui, lors d'essais de corrosion dans la vapeur d'eau à 400°C et dans l'eau à 360°C. En revanche, les alliages de type Zircaloy 4 à l'état recristallisé résistent moins bien à la corrosion par la vapeur à 500°C que les alliages à l'état écroui. Comme il apparaît sur les

figures 1 et 2, le soufre ne semble pas avoir d'effet notable sur la tenue à la corrosion dans la vapeur à 500°C des alliages écrouis alors qu'il semble avoir un effet favorable sur la tenue à la corrosion dans la vapeur à 500°C pour les alliages recristallisés.

5 Comme dans le cas du zirconium non allié, l'effet favorable du soufre est lié à la formation de phases précipitées comprenant du soufre. En effet, pour des teneurs en soufre suffisamment importantes, par exemple supérieures à 20 ou 30 ppm, il se forme des précipités de composés contenant du soufre répartis dans la matrice métallique de l'alliage de zirconium.

10 Dans le cas des alliages de type Zircaloy 4, la phase précipitée contenant du soufre est principalement constituée du composé Zr_2SC . Du fait qu'il est connu que les carbures précipités ont une influence néfaste sur la tenue à la corrosion, l'effet favorable du soufre est lié au fait que la phase précipitée conjuguée à l'effet néfaste du carbone l'effet bénéfique du soufre, l'effet bénéfique du soufre étant prépondérant.

15 Dans le cas du zirconium non allié et dans le cas des alliages de zirconium contenant du soufre, la nature, la taille et la répartition des phases précipitées contenant du soufre se sont avérées comme très importantes pour l'obtention de bonnes propriétés de résistance à la corrosion et à l'hydruration dans l'eau et la vapeur d'eau.

20 La nature, la taille et la répartition des phases précipitées dépendent en particulier des éléments d'addition des alliages et des gammes de traitements effectués.

25 Structure et gammes de traitements des alliages de zirconium contenant du soufre.

 Pour tous les alliages de zirconium envisagés dans la présente demande de brevet, c'est-à-dire des alliages contenant au moins 95 % de zirconium en poids, la solubilité du soufre dans la phase α est faible et généralement inférieure à 30 ppm.

30 Dans le cas du zirconium non allié ultra pur, la solubilité du soufre dans la phase β est nettement plus élevée qu'en phase α et a pu être déterminée à des niveaux de :

- 120 ppm à 900°C,

- 200 ppm à 950°C,
- 280 ppm à 1000°C,
- 360 ppm à 1050°C,
- 440 ppm à 1100°C.

5 Ces données doivent être prises en compte pour déterminer les gammes de traitement souhaitables des alliages de zirconium renfermant de fortes proportions de soufre (supérieures à 100 ppm).

Suivant les teneurs en soufre ajoutées dans les alliages de zirconium, on utilisera l'une ou l'autre de deux gammes de traitements qui sont indiquées ci-dessous.

10 Une première gamme correspond à une mise en solution en phase β suivie d'une trempe à un stade intermédiaire ; la poursuite de la gamme se faisant en α .

15 Le traitement de mise en solution permet de solubiliser les sulfures, en choisissant une température supérieure à la limite de solubilité.

Cette première gamme de traitements peut être utilisée de préférence pour les alliages contenant au moins 95 % de zirconium, par exemple le Zircaloy 2, le Zircaloy 4, les alliages Zr-Nb ou autres et lorsque la teneur en soufre est inférieure à 500 ppm, et avantageusement comprise entre 100 et 400 ppm.

20 Pour tous ces alliages de zirconium, dans le cas où on limite la teneur en soufre à 500 ppm, on peut réaliser la mise en solution complète du soufre à des températures utilisables dans le traitement industriel des alliages de zirconium, par exemple des températures de maintien en phase β de l'ordre de 1100°C. Le traitement de mise en solution suivi d'une trempe est inclus dans un processus de transformation thermomécanique d'un lingot obtenu par coulée de l'alliage suivant l'invention, par exemple pour la fabrication de tubes de gainage ou liners et des tubes duplex.

25 Dans ce cas, on obtient, après traitement de mise en solution et trempe, une précipitation fine et homogène de composés sulfurés de zirconium qui coalesceront peu durant les traitements ultérieurs en phase α .

30 Une seconde gamme de traitements qui comporte une transformation thermomécanique du lingot en alliage de zirconium renfermant du soufre en

phase $\alpha + \beta$ ou en phase α a une température comprise entre 800 et 950°C, par exemple de l'ordre de 850°C permet d'éviter la coalescence des sulfures existant à l'état brut de solidification dans le lingot.

5 Cette gamme de traitements doit être utilisée dans le cas de fortes teneurs en soufre, c'est-à-dire dans le cas de teneurs en soufre supérieures à 500 ppm.

10 En utilisant cette gamme de traitements, pour des alliages de zirconium selon l'invention, pouvant contenir de 500 à 1000 ppm de soufre, on évite la formation de précipités de sulfure d'une taille importante, par exemple d'une taille supérieure à 5 μm .

Les alliages suivant l'invention, lorsqu'on contrôle la formation des précipités contenant du soufre, présentent des propriétés nettement améliorées de tenue à la corrosion et à l'hydruration par l'eau et la vapeur à haute température.

15 On a également montré que ni l'aptitude à la transformation à froid ni la tenue au fluage des alliages contenant du soufre ne sont affectées.

20 Les alliages selon l'invention peuvent être utilisés pour la fabrication de nombreux éléments d'assemblages de combustible et en particulier des éléments de forme tubulaire tels que des gaines ou des tubes-guides, en particulier des gaines composites réalisées sous forme duplex ou cofilée, des liners, des barres à bouchons, des éléments réalisés à partir de plaquettes ou de tôles pour des réacteurs de type BWR ou PWR.

L'invention ne se limite pas strictement au mode de réalisation qui ont été décrits.

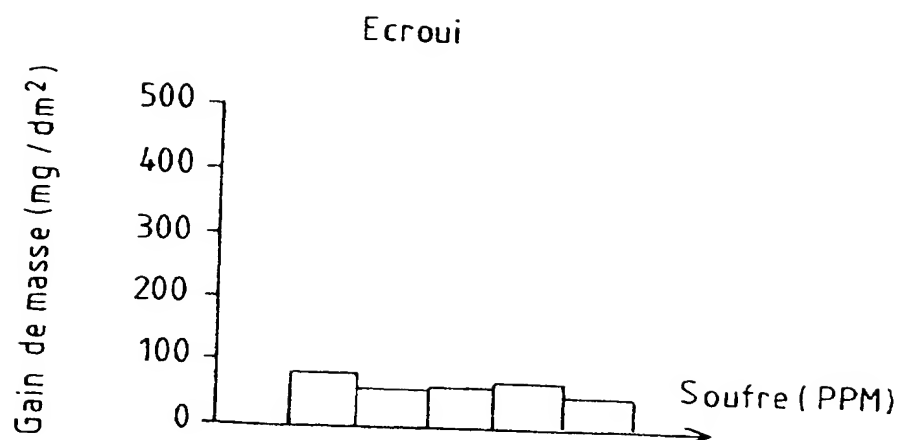
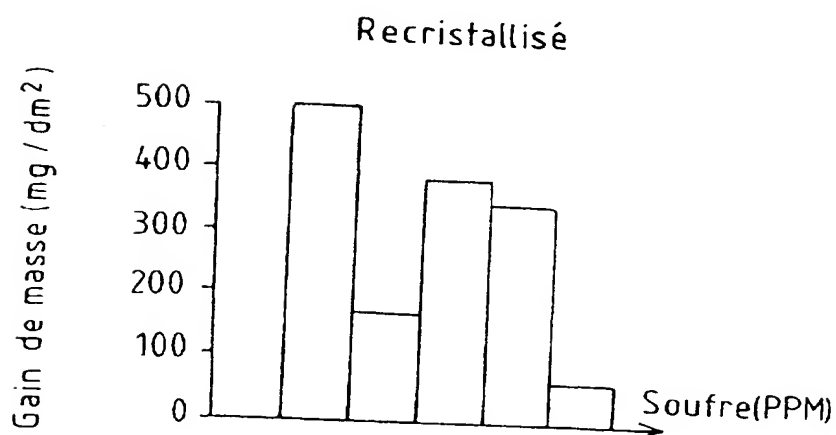
25 De manière générale, l'invention concerne tout alliage de zirconium renfermant au moins 95 % en poids de zirconium, quels que soient les éléments d'addition introduits dans ces alliages.

REVENDEICATIONS

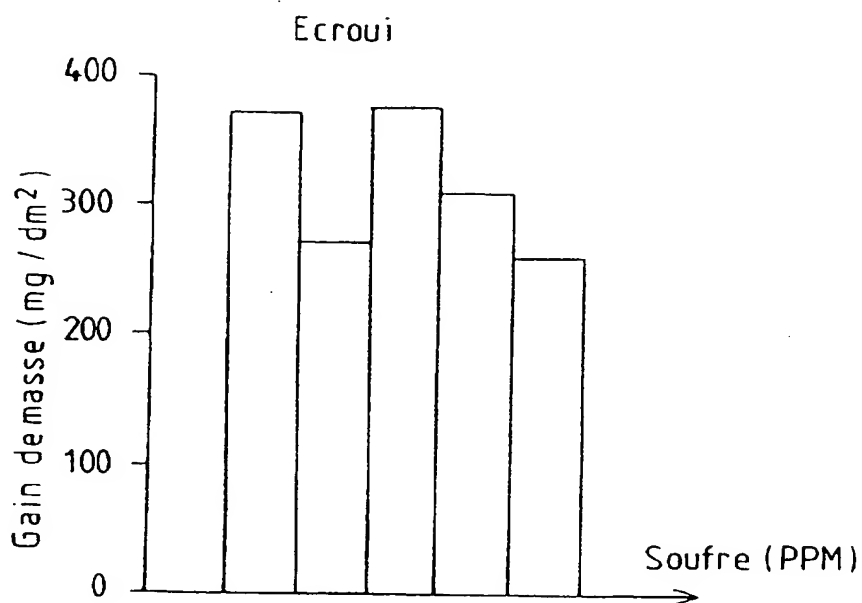
- 1.- Alliage à base de zirconium à forte résistance à la corrosion et à l'hydruration par l'eau et la vapeur d'eau, caractérisé par le fait qu'il renferme en poids au moins 95 % de zirconium et de 0,01 à 0,1 % de soufre.
- 5 2.- Alliage suivant la revendication 1, caractérisé par le fait qu'il renferme en poids de 0,01 à 0,05 % de soufre.
- 3.- Alliage suivant la revendication 1, caractérisé par le fait qu'il renferme en poids de 0,05 à 0,1 % de soufre.
- 10 4.- Alliage suivant l'une quelconque des revendications 1, 2 et 3, caractérisé par le fait que le soufre est présent dans l'alliage, à la fois à l'état dissous et sous forme de fins précipités répartis uniformément dans la matrice de l'alliage.
- 15 5.- Alliage suivant la revendication 4, caractérisé par le fait que les fins précipités répartis uniformément sont constitués principalement par un sulfure de zirconium tel que Zr_9S_2 , les précipités ayant une taille inférieure à 5 μm .
- 20 6.- Alliage à base de zirconium à forte résistance à la corrosion et à l'hydruration par l'eau et la vapeur d'eau renfermant en poids au moins 95 % de zirconium ainsi qu'éventuellement l'un au moins des éléments du groupe constitué par l'étain, le fer, le chrome, l'hafnium, le niobium, le nickel, le vanadium, l'oxygène, caractérisé par le fait qu'il renferme de 0,01 à 0,1 % de soufre, le reste de l'alliage étant constitué par des impuretés inévitables.
- 25 7.- Alliage à base de zirconium à forte résistance à la corrosion et à l'hydruration par l'eau et la vapeur d'eau selon la revendication 6, renfermant, en plus de l'un au moins des éléments du groupe constitué par l'étain, le fer, le chrome, l'hafnium, le niobium, le nickel, le vanadium, l'oxygène, éventuellement l'un au moins des éléments d'addition du groupe constitué par le carbone, le silicium, le phosphore, le bismuth, le tungstène.
- 30 8.- Procédé de transformation thermomécanique d'un produit en alliage suivant l'une quelconque des revendications 2 et 4 à 7 obtenu par coulée, caractérisé par le fait qu'on réalise sur le produit renfermant de 0,01 à 0,05 % de soufre, au cours de la transformation thermomécanique, un recuit de mise en solution du soufre dans la phase β de l'alliage, à une tempé-

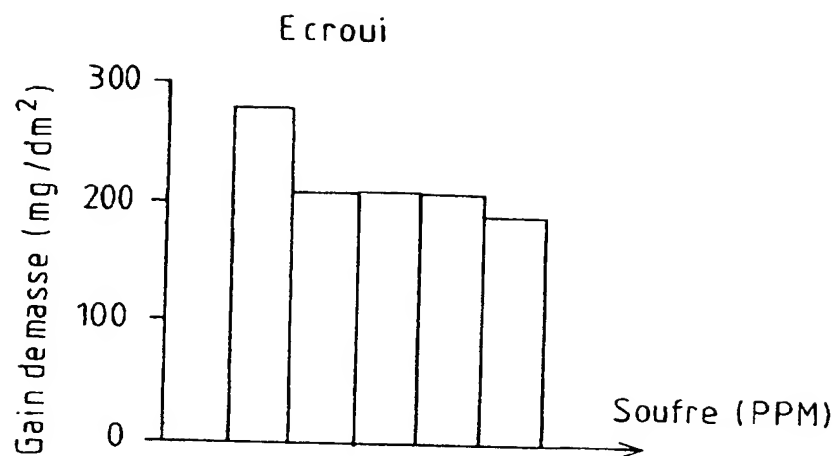
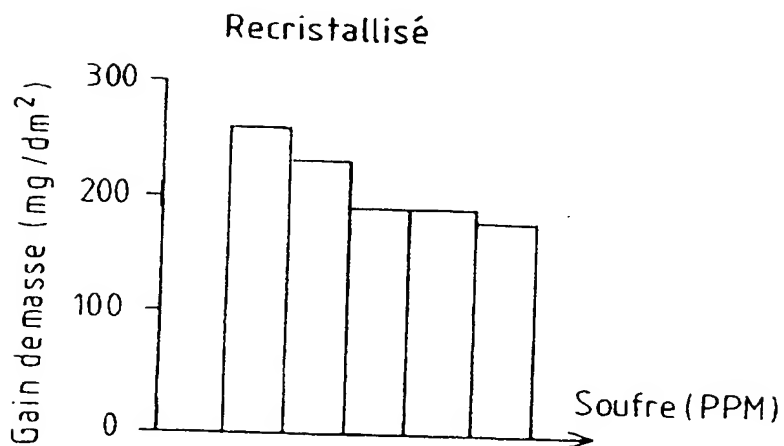
rature supérieure à la limite de solubilité du soufre et qu'on trempe le produit après recuit, depuis la température de mise en solution en phase β .

- 5 9.- Procédé de transformation thermomécanique d'un produit en alliage suivant l'une quelconque des revendications 3 et 4 à 7 obtenu par coulée, caractérisé par le fait qu'on réalise sur le produit coulé renfermant de 0,05 à 0,1 % de soufre une opération de transformation en phase $\alpha + \beta$ à une température comprise entre 800 et 950°C pour éviter la coalescence des sulfures existant à l'état brut de solidification du produit coulé.

FIG.1FIG.2

2/3

FIG.3

FIG.4FIG.5

**RAPPORT DE RECHERCHE
PRÉLIMINAIRE**établi sur la base des dernières revendications
déposées avant le commencement de la rechercheFA 584427
FR 9914739

DOCUMENTS CONSIDÉRÉS COMME PERTINENTS		Revendication(s) concernée(s)	Classement attribué à l'invention par l'INPI
Catégorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin, des parties pertinentes		
X, D A	EP 0 802 264 A (CEZUS CO EUROP ZIRCONIUM) 22 octobre 1997 (1997-10-22) * revendications 1-16 * * page 6, ligne 5 - page 8, ligne 15 * * tableaux 2-4 *	1, 2, 4, 6-8 3, 5, 9	C22C16/00 C22C1/10 G21C3/07
A	EP 0 154 559 A (HITACHI LTD) 11 septembre 1985 (1985-09-11) * revendications 1-15 * * figures 1-3 *	1-9	
A	D. CHARQUET ET AL: "INFLUENCE OF SULFUR CONTENT ON THE THERMAL CREEP OF ZIRCONIUM ALLOY TUBES AT 400°C" JOURNAL OF NUCLEAR MATERIALS, vol. 255, no. 1, - mai 1998 (1998-05) pages 78-82, XP000937482 * page 78 - page 82 *	1-9	
			DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHÉS (Int.CL.7)
			C22C C22F
Date d'achèvement de la recherche		Examineur	
22 août 2000		Vlassi, E	
CATÉGORIE DES DOCUMENTS CITÉS			
X : particulièrement pertinent à lui seul Y : particulièrement pertinent en combinaison avec un autre document de la même catégorie A : arrière-plan technologique O : divulgation non-écrite P : document intercalaire		T : théorie ou principe à la base de l'invention E : document de brevet bénéficiant d'une date antérieure à la date de dépôt et qui n'a été publié qu'à cette date de dépôt ou qu'à une date postérieure. D : cité dans la demande L : cité pour d'autres raisons & : membre de la même famille, document correspondant	

THIS PAGE BLANK (USPTO)